## **39.1** [sidan 1099] Våg- och materiefysik MÖ

Vi använder (39-14) med de lägsta möjliga kvanttalen för att få grundtillståndet

$$E_{n_x,n_y,n_z} = \frac{h^2}{8m} \left( \frac{n_x^2}{L_x^2} + \frac{n_y^2}{L_y^2} + \frac{n_z^2}{L_z^2} \right) = \tag{1}$$

$$\frac{\left(6.626 \cdot 10^{-34}\right)^2}{8 \cdot 9.109 \cdot 10^{-31}} \left(\frac{1}{\left(800 \cdot 10^{-12}\right)^2} + \frac{1}{\left(1600 \cdot 10^{-12}\right)^2} + \frac{1}{\left(390 \cdot 10^{-12}\right)^2}\right) = 5.1378 \cdot 10^{-19} J = 3.2071 eV.$$
Svar: Elektronens energi i grundtillståndet är 5 14 · 10<sup>-19</sup> J

 $\mathbf{Svar} \colon$  Elektronens energi i grundtillståndet är  $5.14 \cdot 10^{-19} \ \mathrm{J}.$